

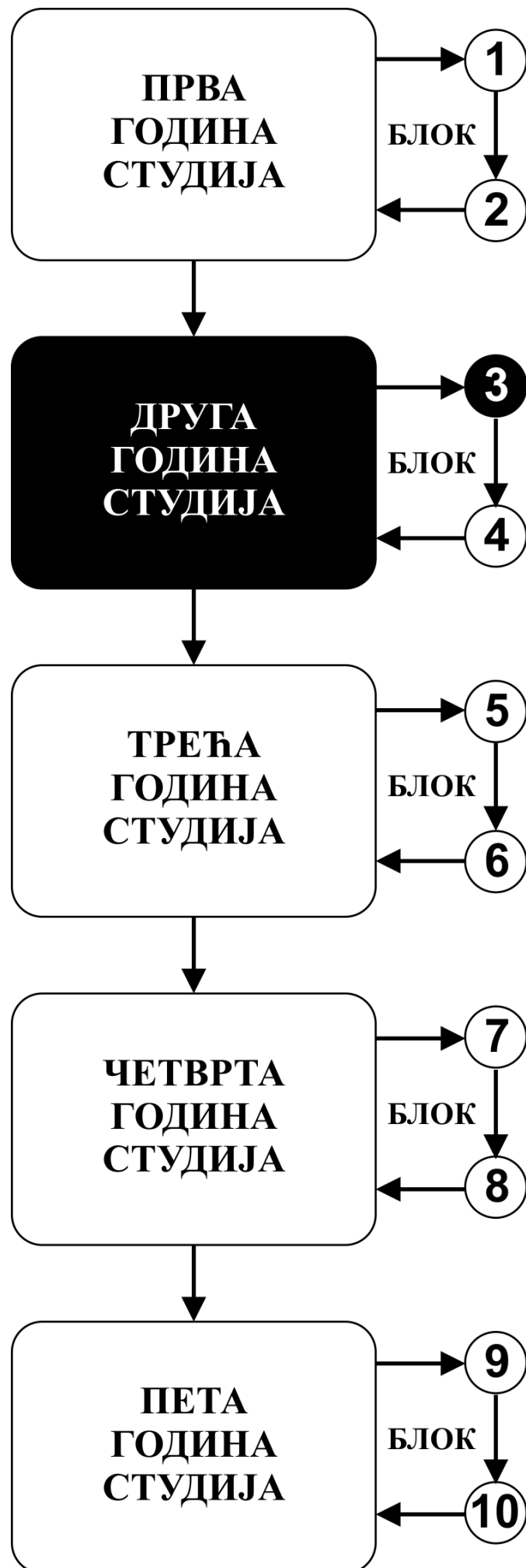


# **ИНТЕГРИСАНЕ АКАДЕМСКЕ СТУДИЈЕ ФАРМАЦИЈЕ**

**ДРУГА ГОДИНА СТУДИЈА**

школска 2026/2027.

**ОРГАНСКА ХЕМИЈА 2**



Предмет:

## **ОРГАНСКА ХЕМИЈА 2**

Предмет се вреднује са 6 ЕСПБ. Недељно има 5 часова активне наставе (3 часа предавања и 2 часа рада у малој групи)

## НАСТАВНИЦИ И САРАДНИЦИ:

| РБ | Име и презиме       | Email адреса                    | звање              |
|----|---------------------|---------------------------------|--------------------|
| 1. | Марија Д. Живковић  | mzivkovic@kg.ac.rs              | Ванредни професор  |
| 2. | Андриана М. Букоњић | andriana.bukonjic@medf.kg.ac.rs | Доцент             |
| 3. | Душан Љ. Томовић    | dusantomovic@medf.kg.ac.rs      | Доцент             |
| 4. | Ана С. Живановић    | ana_stankovic@outlook.com       | Доцент             |
| 5. | Александар Ранчић   | acarancic@gmail.com             | Сарадник у настави |

## СТРУКТУРА ПРЕДМЕТА:

| Модул      | Назив модула                                                                                                                               | Недеља | Предавања | Рад у малој групи | Наставник-руководилац модула             |
|------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------|-----------|-------------------|------------------------------------------|
| 1          | Структуре органских једињења. Органске реакције. Хемијска веза. Електронски ефекти у органским молекулима. Стереохемија.                   | 5      | 3         | 2                 | Др Марија Д. Живковић, ванредни професор |
| 2          | Стереохемија ацикличних, цикличних и незасићених једињења. Интермолекулске силе. Равнотежни системи типа киселина-база у органској хемији. | 5      | 3         | 2                 | Др Марија Д. Живковић, ванредни професор |
| 3          | Хетероциклична једињења са једним и са два хетероатома.                                                                                    | 5      | 3         | 2                 | Др Марија Д. Живковић, ванредни професор |
| Σ 45+30=75 |                                                                                                                                            |        |           |                   |                                          |

## ОЦЕЊИВАЊЕ:

Студент савладава предмет по модулима. Оцена је еквивалентна броју стечених поена (види табеле). Поени се стичу на два начина:

**АКТИВНОСТ У ТОКУ НАСТАВЕ:** На овај начин студент може да стекне до 30 поена и то тако што на посебном делу вежбе одговара на два испитна питања из те недеље наставе и у складу са показаним знањем добија 0-2 поена.

**ЗАВРШНИ ИСПИТ:** На овај начин студент може да стекне до 70 поена.

| МОДУЛ |                                                                                                                                            | МАКСИМАЛНО ПОЕНА         |               |          |
|-------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------|---------------|----------|
|       |                                                                                                                                            | активност у току наставе | завршни испит | $\Sigma$ |
| 1     | Структуре органских једињења. Органске реакције. Хемијска веза. Електронски ефекти у органским молекулима. Стереохемија.                   | 10                       |               | 10       |
| 2     | Стереохемија ацикличних, цикличних и незасићених једињења. Интермолекулске силе. Равнотежни системи типа киселина-база у органској хемији. | 10                       |               | 10       |
| 3     | Хетероциклична једињења са једним и са два хетероатома.                                                                                    | 10                       |               | 10       |
|       | Завршни испит                                                                                                                              |                          | 70            | 70       |
|       | $\Sigma$                                                                                                                                   | 30                       | 70            | 100      |

### Завршна оцена се формира на следећи начин:

Да би студент положио предмет мора да стекне минимум 51 поен и да положи све модуле. Да би положио модул студент мора да:

1. стекне више од 50% поена на том модулу
2. стекне више од 50% поена предвиђених за активност у настави у сваком модулу
3. положи модулски тест, односно да има више од 50% тачних одговора

| БРОЈ ОСВОЈЕНИХ ПОЕНА | ОЦЕНА |
|----------------------|-------|
| 0 - 50               | 5     |
| 51 – 60              | 6     |
| 61 – 70              | 7     |
| 71 – 80              | 8     |
| 81 – 90              | 9     |
| 91 - 100             | 10    |

# ТЕСТОВИ ПО МОДУЛИМА

**ЗАВРШНИ ИСПИТ**  
**0-70 ПОЕНА**

## **ОЦЕЊИВАЊЕ** **ЗАВРШНОГ ТЕСТА**

Тест има 35 питања  
Свако питање вреди 2 поена

## ЛИТЕРАТУРА:

| МОДУЛ                                                                                                                                                   | НАЗИВ УЦБЕНИКА                                  | АУТОРИ                        | ИЗАДАВАЧ                                                      | БИБЛИОТЕКА |
|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------|-------------------------------|---------------------------------------------------------------|------------|
| Структуре органских једињења. Органске реакције. Хемијска веза. Електронски ефекти у органским молекулама. Стереохемија.                                | Основи теоријске органске хемије и стереохемије | др Михаило Љ. Михаиловић      | Грађевинска Књига, Београд, 1972.                             | Има        |
| Стереохемија ацикличних, цикличних и незасићених једињења. Интермолекулске силе. Равнотежни системи типа киселина-база у органској хемији.              | Основи теоријске органске хемије и стереохемије | др Михаило Љ. Михаиловић      | Грађевинска Књига, Београд, 1972.                             | Има        |
| Хетероциклична једињења са једним и са два хетероатома.                                                                                                 | Увод у хемију хетероцикличних једињења          | С.Павлов                      | Универзитет у Београду, Фармацеутски факултет, Београд, 1997. | Има        |
| Додатна литература                                                                                                                                      | Органска хемија                                 | P. C. Vollhardt, N. E. Schore | Хајдиграф, Београд, 1996.                                     | Има        |
| Сва предавања и материјал за рад у малој групи налазе се на сајту Факултета медицинских наука: <a href="http://www.medf.kg.ac.rs">www.medf.kg.ac.rs</a> |                                                 |                               |                                                               |            |

# ПРОГРАМ

## ПРВИ МОДУЛ: СТРУКТУРЕ ОРГАНСКИХ ЈЕДИЊЕЊА. ОРГАНСКЕ РЕАКЦИЈЕ. ХЕМИЈСКА ВЕЗА. ЕЛЕКТРОНСКИ ЕФЕКТИ У ОРГАНСКИМ МОЛЕКУЛИМА. СТЕРЕОХЕМИЈА.

### НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 1 (ПРВА НЕДЕЉА):

#### СТРУКТУРЕ ОРГАНСКИХ ЈЕДИЊЕЊА. ОРГАНСКЕ РЕАКЦИЈЕ

| предавања 3 часа                                                                                                                                                        | рад у малој групи 2 часа                                                                                                                                                |
|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| Кекуле-ова структурна теорија<br>Структурна изомерија<br>Конфигурација, стереоизомерија и конформација<br>Функционалне групе и угљоводоничне групе<br>Органске реакције | Кекуле-ова структурна теорија<br>Структурна изомерија<br>Конфигурација, стереоизомерија и конформација<br>Функционалне групе и угљоводоничне групе<br>Органске реакције |

### НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 2 (ДРУГА НЕДЕЉА):

#### ХЕМИЈСКА ВЕЗА

| предавања 3 часа                                                                                                                            | рад у малој групи 2 часа                                                                                                                    |
|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| Структура атома<br>Типови хемијских веза<br>Природа ковалентне везе<br>Конјуговани 1,3-диенски систем-бутадиен<br>Ароматични систем- бензол | Структура атома<br>Типови хемијских веза<br>Природа ковалентне везе<br>Конјуговани 1,3-диенски систем-бутадиен<br>Ароматични систем- бензол |

### НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 3 (ТРЕЋА НЕДЕЉА):

#### ЕЛЕКТРОНСКИ ЕФЕКТИ У ОРГАНСКИМ МОЛЕКУЛИМА

| предавања 3 часа                                               | рад у малој групи 2 часа                                       |
|----------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------|
| Поларност ковалентних веза<br>Индуктивни ефекти<br>Резонанција | Поларност ковалентних веза<br>Индуктивни ефекти<br>Резонанција |

### НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 4 (ЧЕТВРТА НЕДЕЉА):

#### ЕЛЕКТРОМЕРНИ ЕФЕКАТ. ХИПЕРКОНЈУГАЦИЈА. АРОМАТИЧНОСТ.

| предавања 3 часа                                                              | рад у малој групи 2 часа                                                      |
|-------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------|
| Електромерни ефекат<br>Хиперконјугација<br>Ароматичност (ароматични карактер) | Електромерни ефекат<br>Хиперконјугација<br>Ароматичност (ароматични карактер) |

### НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 5 (ПЕТА НЕДЕЉА):

#### СТЕРЕОХЕМИЈА.

| предавања 3 часа                                                                                                                                | рад у малој групи 2 часа                                                                                                                        |
|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| Фактори који утичу на конфигурацију<br>Асиметрични атоми као узрок стереоизомерије типа енантиомерије<br>Конфигурација<br>Рацемске модификације | Фактори који утичу на конфигурацију<br>Асиметрични атоми као узрок стереоизомерије типа енантиомерије<br>Конфигурација<br>Рацемске модификације |

## ДРУГИ МОДУЛ: СТЕРЕОХЕМИЈА АЦИКЛИЧНИХ, ЦИКЛИЧНИХ И НЕЗАСИЋЕНИХ ЈЕДИЊЕЊА. ИНТЕРМОЛЕКУЛСКЕ СИЛЕ. РАВНОТЕЖНИ СИСТЕМИ ТИПА КИСЕЛИНА-БАЗА У ОРГАНСКОЈ ХЕМИЈИ.

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 6 (ШЕСТА НЕДЕЉА):

### СТЕРЕОХЕМИЈА АЦИКЛИЧНИХ ЈЕДИЊЕЊА

| предавања 3 часа                                                               | рад у малој групи 2 часа                                                       |
|--------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------|
| Асиметрична синтеза<br>Валденова инверзија<br>Конформације ацикличних једињења | Асиметрична синтеза<br>Валденова инверзија<br>Конформације ацикличних једињења |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 7 (СЕДМА НЕДЕЉА):

### СТЕРЕОХЕМИЈА НЕЗАСИЋЕНИХ И ЦИКЛИЧНИХ ЈЕДИЊЕЊА

| предавања 3 часа                                                            | рад у малој групи 2 часа                                                    |
|-----------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------|
| Сtereoизомерија код незасићених једињења<br>Сtereoхемија цикличних једињења | Сtereoизомерија код незасићених једињења<br>Сtereoхемија цикличних једињења |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 8 (ОСМА НЕДЕЉА):

### ИНТЕРМОЛЕКУЛСКЕ СИЛЕ

| предавања 3 часа                                                          | рад у малој групи 2 часа                                                  |
|---------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------|
| Van der Waals-ове силе<br>Водонична веза<br>Органски молекулски комплекси | Van der Waals-ове силе<br>Водонична веза<br>Органски молекулски комплекси |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 9 (ДЕВЕТА НЕДЕЉА):

### РАВНОТЕЖНИ СИСТЕМИ ТИПА КИСЕЛИНА-БАЗА У ОРГАНСКОЈ ХЕМИЈИ.

| предавање 3 часа                                                                              | рад у малој групи 2 часа                                                                      |
|-----------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------|
| Дефиниције и опште особине киселина и база<br>Утицај структуре на киселост органских једињења | Дефиниције и опште особине киселина и база<br>Утицај структуре на киселост органских једињења |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 10 (ДЕСЕТА НЕДЕЉА):

### БАЗНОСТ ОРГАНСКИХ ЈЕДИЊЕЊА.

| предавање 3 часа                                              | рад у малој групи 2 часа                                      |
|---------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------|
| Утицај структуре на базност органских једињења<br>Таутомерија | Утицај структуре на базност органских једињења<br>Таутомерија |

## ТРЕЋИ МОДУЛ: ХЕТЕРОЦИКЛИЧНА ЈЕДИЊЕЊА СА ЈЕДНИМ И СА ДВА ХЕТЕРОАТОМА

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 11 (ЈЕДАНАЕСТА НЕДЕЉА):

### ПОДЕЛА И НОМЕНКЛАТУРА, ОПШТИ ПРИНЦИПИ СИНТЕЗЕ ХЕТЕРОЦИКЛА

| предавања 3 часа                                           | рад у малој групи 2 часа                         |
|------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------|
| Подела и номенклатура; општи принципи синтезе хетероцикла. | Општи принципи синтезе хетероцикличних једињења. |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 12 (ДВАНАЕСТА НЕДЕЉА):

### ПЕТОЧЛАНИ ХЕТЕРОЦИКЛИ СА ЈЕДНИМ ХЕТЕРОАТОМОМ

| предавања 3 часа                             | рад у малој групи 2 часа                                                            |
|----------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------|
| Петочлани хетероцикли са једним хетероатомом | Петочлани хетероцикли са једним хетероатомом, основа значајних фармакомедикамената. |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 13 (ТРИНАЕСТА НЕДЕЉА):

### ШЕСТОЧЛАНИ ХЕТЕРОЦИКЛИ СА ЈЕДНИМ ХЕТЕРОАТОМОМ

| предавања 3 часа                               | рад у малој групи 2 часа                                                             |
|------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------|
| Шесточлани хетероцикли са једним хетероатомом. | Шесточлани хетероцикли са једним хетероатомом, основа значајних фармакомедикамената. |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 14 (ЧЕТРНАЕСТА НЕДЕЉА):

### БЕНЗОПИРИДИНИ, ПЕТОЧЛАНИ ХЕТЕРОЦИКЛИ СА ДВА ХЕТЕРОАТОМА

| предавања 3 часа                                         | рад у малој групи 2 часа                                                                       |
|----------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------|
| Бензопиридини, петочлани хетероцикли са два хетероатома. | Бензопиридини, петочлани хетероцикли са два хетероатома, основа значајних фармакомедикамената. |

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 15 (ПЕТНАЕСТА НЕДЕЉА):

### ШЕСТОЧЛАНИ ХЕТЕРОЦИКЛИ СА ДВА ХЕТЕРОАТОМА

| предавања 3 часа                           | рад у малој групи 2 часа                                                         |
|--------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------|
| Шесточлани хетероцикли са два хетероатома. | Шесточлани хетероцикли са два хетероатома, основа значајних фармакомедикамената. |

## РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ОРГАНСКА ХЕМИЈА 2

| модул | недеља | датум  | време         | место   | тип | назив методске јединице                              | наставник                                                                                         |
|-------|--------|--------|---------------|---------|-----|------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 1     | 1      | 17.09. | 08:00 – 10:30 | C5      | П   | Структуре органских једињења. Органске реакције.     | проф. др Марија Д. Живковић<br>доц. др. Андриана М. Букоњић                                       |
|       |        | 18.09. | 10:00 – 16:00 | B17,B18 | В   | Структуре органских једињења. Органске реакције.     | доц. др. Андриана М. Букоњић<br>доц. др Душан Љ. Томовић<br>Александар Ранчић<br>Ана С. Живановић |
|       | 2      | 24.09. | 08:00 – 10:30 | C5      | П   | Хемијска веза.                                       | проф. др Марија Д. Живковић                                                                       |
|       |        | 25.09. | 10:00 – 16:00 | B17,B18 | В   | Хемијска веза.                                       | доц. др. Андриана М. Букоњић<br>доц. др Душан Љ. Томовић<br>Александар Ранчић<br>Ана С. Живановић |
|       | 3      | 01.10. | 08:00 – 10:30 | C5      | П   | Електронски ефекти у органским молекулима.           | проф. др Марија Д. Живковић<br>доц. др. Андриана М. Букоњић                                       |
|       |        | 02.10. | 10:00 – 16:00 | B17,B18 | В   | Електронски ефекти у органским молекулима.           | доц. др. Андриана М. Букоњић<br>доц. др Душан Љ. Томовић<br>Александар Ранчић<br>Ана С. Живановић |
|       | 4      | 08.10. | 08:00 – 10:30 | C5      | П   | Електромерни ефекат. Хиперконјугација. Ароматичност. | проф. др Марија Д. Живковић<br>доц. др. Андриана М. Букоњић                                       |
|       |        | 09.10. | 10:00 – 16:00 | B17,B18 | В   | Електромерни ефекат. Хиперконјугација. Ароматичност. | доц. др. Андриана М. Букоњић<br>доц. др Душан Љ. Томовић<br>Александар Ранчић<br>Ана С. Живановић |
|       | 5      | 15.10. | 08:00 – 10:30 | C5      | П   | Стереохемија.                                        | проф. др Марија Д. Живковић<br>доц. др. Андриана М. Букоњић                                       |
|       |        | 16.10. | 10:00 – 16:00 | B17,B18 | В   | Стереохемија.                                        | доц. др. Андриана М. Букоњић<br>доц. др Душан Љ. Томовић<br>Александар Ранчић<br>Ана С. Живановић |
| 2     | 6      | 22.10. | 08:00 – 10:30 | C5      | П   | Стереохемија ацикличних једињења.                    | проф. др Марија Д. Живковић<br>доц. др. Андриана М. Букоњић                                       |
|       |        | 23.10. | 10:00 – 16:00 | B17,B18 | В   | Стереохемија ацикличних једињења.                    | доц. др. Андриана М. Букоњић<br>доц. др Душан Љ. Томовић                                          |

## РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ОРГАНСКА ХЕМИЈА 2

| модул | недеља | датум  | време         | место   | тип | назив методске јединице                                                              | наставник                                                                                         |
|-------|--------|--------|---------------|---------|-----|--------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------|
|       |        |        |               |         |     |                                                                                      | Александар Ранчић<br>Ана С. Живановић                                                             |
|       |        |        |               |         |     |                                                                                      |                                                                                                   |
| 2     | 7      | 29.10. | 08:00 – 10:30 | C5      | П   | Стереохемија незасићених и цикличних једињења.                                       | проф. др Марија Д. Живковић<br>доц. др. Андриана М. Букоњић                                       |
|       |        | 30.10. | 10:00 – 16:00 | B17,B18 | В   | Стереохемија незасићених и цикличних једињења.                                       | доц. др. Андриана М. Букоњић<br>доц. др Душан Љ. Томовић<br>Александар Ранчић<br>Ана С. Живановић |
|       | 8      | 05.11. | 08:00 – 10:30 | C5      | П   | Интермолекулске силе.                                                                | проф. др Марија Д. Живковић<br>доц. др. Андриана М. Букоњић                                       |
|       |        | 06.11. | 10:00 – 16:00 | B17,B18 | В   | Интермолекулске силе.                                                                | доц. др. Андриана М. Букоњић<br>доц. др Душан Љ. Томовић<br>Александар Ранчић<br>Ана С. Живановић |
|       | 9      | 12.11. | 08:00 – 10:30 | C5      | П   | Равнотежни системи типа киселина-база у органској хемији.                            | проф. др Марија Д. Живковић<br>доц. др. Андриана М. Букоњић                                       |
|       |        | 13.11. | 10:00 – 16:00 | B17,B18 | В   | Равнотежни системи типа киселина-база у органској хемији.                            | доц. др. Андриана М. Букоњић<br>доц. др Душан Љ. Томовић<br>Александар Ранчић<br>Ана С. Живановић |
|       | 10     | 19.11. | 08:00 – 10:30 | C5      | П   | Базност органских једињења.                                                          | проф. др Марија Д. Живковић<br>доц. др. Андриана М. Букоњић                                       |
|       |        | 20.11. | 10:00 – 16:00 | B17,B18 | В   | Базност органских једињења.                                                          | доц. др. Андриана М. Букоњић<br>доц. др Душан Љ. Томовић<br>Александар Ранчић<br>Ана С. Живановић |
|       | 11     | 26.11. | 08:00 – 10:30 | C5      | П   | Хетероциклична једињења (подела и номенклатура, општи принципи синтезе хетероцикла). | проф. др Марија Д. Живковић<br>доц. др. Андриана М. Букоњић                                       |
|       |        | 27.11. | 10:00 – 16:00 | B17,B18 | В   | Хетероциклична једињења (подела и номенклатура, општи принципи синтезе хетероцикла). | доц. др. Андриана М. Букоњић<br>доц. др Душан Љ. Томовић<br>Александар Ранчић<br>Ана С. Живановић |

## РАСПОРЕД НАСТАВЕ ЗА ПРЕДМЕТ ОРГАНСКА ХЕМИЈА 2

| модул | недеља | датум         | време                | место          | тип      | назив методске јединице                                  | наставник                                                                                         |
|-------|--------|---------------|----------------------|----------------|----------|----------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------|
|       | 12     | <b>03.12.</b> | <b>08:00 – 10:30</b> | <b>C5</b>      | <b>П</b> | Петочлани хетероцикли са једним хетероатомом.            | проф. др Марија Д. Живковић<br>доц. др. Андриана М. Букоњић                                       |
|       |        | <b>04.12.</b> | <b>10:00 – 16:00</b> | <b>B17,B18</b> | <b>В</b> | Петочлани хетероцикли са једним хетероатомом.            | доц. др. Андриана М. Букоњић<br>доц. др Душан Љ. Томовић<br>Александар Ранчић<br>Ана С. Живановић |
|       |        |               |                      |                |          |                                                          |                                                                                                   |
| 3     | 13     | <b>10.12.</b> | <b>08:00 – 10:30</b> | <b>C5</b>      | <b>П</b> | Шесточлани хетероцикли са једним хетероатомом.           | проф. др Марија Д. Живковић<br>доц. др. Андриана М. Букоњић                                       |
|       |        | <b>11.12.</b> | <b>10:00 – 16:00</b> | <b>B17,B18</b> | <b>В</b> | Шесточлани хетероцикли са једним хетероатомом.           | доц. др. Андриана М. Букоњић<br>доц. др Душан Љ. Томовић<br>Александар Ранчић<br>Ана С. Живановић |
|       | 14     | <b>17.12.</b> | <b>08:00 – 10:30</b> | <b>C5</b>      | <b>П</b> | Бензопиридини, петочлани хетероцикли са два хетероатома. | проф. др Марија Д. Живковић<br>доц. др. Андриана М. Букоњић                                       |
|       |        | <b>18.12</b>  | <b>10:00 – 16:00</b> | <b>B17,B18</b> | <b>В</b> | Бензопиридини, петочлани хетероцикли са два хетероатома. | доц. др. Андриана М. Букоњић<br>доц. др Душан Љ. Томовић<br>Александар Ранчић<br>Ана С. Живановић |
|       | 15     | <b>24.12.</b> | <b>08:00 – 10:30</b> | <b>C5</b>      | <b>П</b> | Шесточлани хетроцикли са два хетероатома.                | проф. др Марија Д. Живковић<br>доц. др. Андриана М. Букоњић                                       |
|       |        | <b>25.12.</b> | <b>10:00 – 16:00</b> | <b>B17,B18</b> | <b>В</b> | Шесточлани хетроцикли са два хетероатома.                | доц. др. Андриана М. Букоњић<br>доц. др Душан Љ. Томовић<br>Александар Ранчић<br>Ана С. Живановић |
|       |        | <b>17.01.</b> | <b>11:15 – 12:15</b> | <b>C1, C5</b>  |          | <b>ЗАВРШНИ ИСПИТ</b>                                     |                                                                                                   |
|       |        | <b>29.01.</b> | <b>09:00 – 11:00</b> | <b>C3</b>      | <b>И</b> | <b>ИСПИТ (ЈАНУАРСКО-ФЕБРУАРСКИ РОК)</b>                  |                                                                                                   |